(19)日本国特許庁 (IP)

(12)公開特許公報 (A)

(11)特許出願公開番号

特開2001-302350

(P 2 0 0 1 - 3 0 2 3 5 0 A)

(43) 公開日 平成13年10月31日(2001.10.31)

(51) Int. Cl. 7

識別記号

FΙ

ラーマュード (参考)

C04B 35/49

H01L 41/187

CO4B 35/49

T 4G031

H01L 41/18

101

1

審査請求 未請求 請求項の数2 OL (全6頁)

(21)出願番号

特願2000-117463(P2000-117463)

(22) 出願日

平成12年4月19日(2000.4.19)

(71)出願人 000134257

株式会社トーキン

宫城県仙台市太白区郡山6丁目7番1号

(71)出願人 000239736

トーキンセラミクス株式会社

兵庫県宍粟郡山崎町須賀沢231番地

(72) 発明者 伊勢 理・

宫城県仙台市太白区郡山六丁目7番1号

株式会社トーキン内

(74)代理人 100071272

弁理士 後藤 洋介 (外2名)

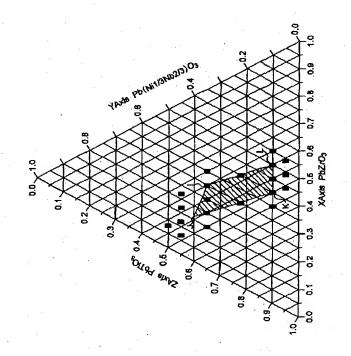
最終頁に続く

(54) 【発明の名称】圧電磁器組成物

(57)【要約】

【課題】 特に高電界下での圧電変位量が大きく,且つ 比誘電率の温度変化が小さいとともに,絶縁性に優れた 圧電磁器組成物を提供する。

【解決課題】 圧電磁器組成物は、組成式a Pb TiO $_3$ + $_5$ Pb Zr O $_3$ + $_5$ Pb (Ni $_1$ / $_5$ Nb $_2$ / $_5$) O $_5$ ($_4$ + $_5$ + $_5$ Cr O $_5$ + $_5$ Cr Pb (Ni $_1$ / $_5$ Nb $_2$ / $_5$) O $_5$ ($_4$ + $_5$ Cr Pb (Ni $_1$ / $_5$ Nb $_2$ / $_5$) O $_5$ ($_4$ + $_5$ Cr Pb (Ni $_1$ / $_5$ Nb $_2$ / $_5$) O $_5$ ($_4$ + $_5$ Cr Pb (Ni $_1$ / $_5$ Nb $_2$ / $_5$) O $_5$ Kr Laco Aalackie Aaka Laco Aalackie Aaa



【特許請求の範囲】

【請求項1】 組成式a PbTiOs +bPbZrOs $+cPb (Ni_{1/3} Nb_{2/3}) O_3 (a+b+c=$ 100) で表され、その組成範囲が、図1における1点 (a = 3.5 mo 1%, b = 3.0 mo 1%, c = 3.5 mo1%)、 J点 (a = 4.4 mo 1%, b = 1.6 mo 1%,c = 40 mo 1%) K (a = 50 mo 1%, b = 4 0 m o 1%, c = 1 0 m o 1%)、L点(a = 40 m o 1%, b=50mol%, c=10mol%) の組成点 を結ぶ線上およびこの4点に囲まれた領域とする範囲を 10 母成分とし、総量に対してSb及びNbの内の少なくと も一種を0~0. 4 m o 1% (0を除く) の範囲で添加 した組成物であって、分極軸と同一方向に、500kV /mの直流電界を印加したときの圧電変位が、500p m/V以上を示し、かつ、-40°C~170℃の範囲 で,比誘電率の温度変化が300%以下であることを特 徴とする圧電磁器組成物。

【請求項2】 請求項1記載の圧電磁器組成物におい て、総量に対して、MnをMnOで表される酸化物に換 算して、0~0.05wt%(0は含まない)の割合で 20 含有し、-40℃~170℃における比抵抗が1.0× 10¹ Ω c m以上であることを特徴とする圧電磁器組 成物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明はチタン酸ジルコン酸 鉛を主成分とする圧電磁器組成物に関するものであり、 特に高電界下での圧電変位量が大きく、且つ比誘電率の 温度変化が小さいとともに、絶縁性に優れた圧電磁器組 成物に関するものである。

[0002]

【従来の技術】従来、圧電磁器材料としては、PbTi 〇。やPbZr〇。を主成分として含む圧電セラミック ス (以下、PZT系圧電セラミックスと呼ぶ) や、複合 ペロブスカイト類を第三、第四成分として固溶させた多 成分系PZT系圧電セラミックスが、圧電定数が大であ るために、圧電振動子を初めとしてアクチユエータ用の 材料として広く利用されている。これらの系の材料は、 一般にモルフォトピック相境界(MPB)近傍組成にお いて, 圧電定数 (d 定数) 等の圧電変位に寄与する特性 40 が向上するため、アクチュエータ用材料としては、前期 のMPB近傍組成の圧電磁器材料が広く実用化されてい る。

[0003]

【発明が解決しようとする課題】しかしながら、前記圧 電定数は、一般にEMAS-6100等で示された、共 振一反共振法で求められた値であり、基本的には低電界 (約数百V/m程度) 印加時の圧電変位の割合を示して いる。これに対し、実際の圧電アクチュエータにおける 駆動電界は,数百KV/m~数千KV/mにもなり,前 50 O。+bPbZrO。+cPb(Ni_{lノ 。}N

記方法で求めた圧電定数が実用的な意味を持たない場合。

【0004】さらに、近年圧電アクチユエータ利用範囲 の広がりにともない、広い温度範囲での特性安定性、特 に静電容量の温度安定性が求められている。例えば、自 動車用部品として圧電アクチュエータが使用される場合 には。その使用環境に応じて、-40℃~170℃にも なる広い温度範囲での特性安定性が要求される場合があ る。これに対し、一般に前記MPB近傍組成での圧電磁 器材料は、比誘電率の温度変動が大きくなり、広い温度 範囲におけるアクチュエータ特性の安定性、特に静電容 量の安定性に問題が生じている。PbTi〇。-PbZ rOs-Pb(Ni_{1/3}Nb_{2/3})Os系(以下, PNN-PZT系と呼ぶ)の圧電磁器組成物はd定数が 大きいため, アクュエータ素子用の圧電磁器材料として 利用されている。

【0005】しかし、圧電アクチュエータの応用範囲が 広がるにつれ、さらに大きなd定数を持つ材料が求めら れている、また、この系の圧電磁器材料は電気抵抗率が 比較的小さく、積層型圧電素子のように一層の厚みが1 O O μ m 前後の素子に使用した場合, 印加できる電圧を 大きくできず、充分な特性を引き出せなかったり、使用 中に絶縁破壊してしまう等の問題点が生じている。

【0006】また、前記PNN-PZT系圧電磁器材料 は, 電気抵抗率の温度変動も大きいため, 特に前述のよ うな広い温度範囲で使用する場合には、さらに信頼性が 低下するなどの問題があった。

【0007】そこで、本発明の技術的課題は、特に高電 界下での圧電変位量が大きく、且つ比誘電率の温度変化 30 が小さいとともに、絶縁性に優れた圧電磁器組成物を提 供することにある。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明者は、組成式a P bTiO₃ +bPbZrO₃ +cPb (Ni_{1/3} Nb 2 / 3) O。 (a + b + c = 1 0 0) で表される圧電磁 器材料の圧電変位特性を種々調査した結果,その組成範 囲が所定の領域である母成分に対し、Nb,Sbの内の 少なくとも一種を副成分として適量添加する事で分極軸 と同一方向に、500kV/mの直流電界を印加したと きの圧電変位(以下, d33 (500kV) と呼ぶ)が 母成分のみの場合より改善され、かつ、-40℃~17 0℃の範囲における比誘電率の温度変化の劣化が少ない 圧電磁器組成物を見いだした。

【0009】また、上記圧電磁器材料に対して、Mnを Mn Oで表される酸化物に換算して、0~0.05wt % (0は含まない)の割合で含有することにより、表記 の圧電磁器材料の絶縁性が向上することを見出し、本発 明を為すに至ったものである。

【0010】即ち、本発明によれば、組成式aPbTi

【0011】また、本発明によれば、前記圧電磁器組成物において、総量に対して、MneMnOで表される酸化物に換算して、 $0\sim0.05wt\%$ (0は含まない)の割合で含有し、-40 $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ 0 $^{\circ$

[0012]

【発明の実施の形態】まず、本発明の圧電磁器組成物に ついて説明する。

【0013】図1は本発明の圧電磁器組成物の基本組成である母成分を三角座標を用いて示す図である。

【0014】図1に示すように、本発明の圧電磁器組成物の母成分は、組成式aPbTiOs+bPbZrOs+cPb(Ni,/sNb2/s)Os(a+b+c=100)で表される組成範囲において、I点(a=35 30mol%, b=30mol%, c=35mol%)、J点(a=44mol%, b=16mol%, c=40mol%, c=10mol%)、L点(a=40mol%, b=50mol%, c=10mol%)の組成点を結ぶ線上およびこの4点に囲まれた領域とする範囲である。

【0015】そして、本発明の圧電磁器組成物の一例では、この母成分に、総量でSb及びNbの内の少なくとも一種を0~0.4mol%(0を除く)の範囲で添加したものである。この圧電磁器組成物は、分極軸と同一40方向に、500kV/mの直流電界を印加したときの圧電変位が、500pm/V以上を示し、かつ、-40°C~170℃の範囲で、比誘電率の温度変化が300%以下と、比誘電率の温度変化による劣化を少なくしたものである。

【0016】また、本発明の圧電磁器組成物のもう一つの例では、前記の圧電磁器組成物において、総量に対して、MnをMnOで表される酸化物に換算して、0~0.05wt%(0は含まない)の割合で含有するものである。

【0017】この圧電磁器組成物は、-40 $^{\circ}$ $^{\circ}$ $^{\circ}$ 170 $^{\circ}$ $^{\circ}$ における比抵抗が 1.0×10^{11} Ω c m以上と、絶 縁性が著しく向上したものである。

【0018】以下,本発明の発明の実施の形態について 具体的に説明する。

【0019】(第1の実施の形態)酸化鉛(PbO)、酸化チタン(TiO₂),酸化ジルコニウム(ZrO₂),酸化ニッケル(NiO),酸化ニオブ(Nb₂0₃)を原料として用い、目標組成となるように秤量 10 し、これらの原料粉をジルコニアボールとともにアクリルポット中に入れ、20時間湿式混合した。

【0020】次に、これらの混合粉を脱水乾燥後、アルミナこう鉢中で予焼を行ってから、各予焼粉をアクリルポット中ジルコニアポールにて15時間湿式粉砕した。

【0021】引き続き、脱水乾燥して得られた予焼粉砕 粉にバインダを混合して加圧し、径(φ)20mm×厚 さ (T) 3 mmに成形した。この成形体を1100℃~ 1300℃で2時間焼成し、各焼結体を1mmの厚さに 加工した後,両面に銀ペーストを塗布して450℃で焼 き付けて電極を形成することにより、それぞれ組成の異 なる評価用の試料とした。このようにして得られた各試 料を3kV/mm, で分極処理をし、HP4194Aと 恒温槽を使用して、1KH2の比誘電率 Erの温度特性 を測定した。温度特性は、-40℃~400℃の範囲で 5℃~10℃毎に30分保持したのち、各温度での1k H z の比誘電率 ε r を測定した。また, d 3 3 (5 0 0 k V) は、中心点で支持した前記試料に、等速、2秒間 で0V→500V→0Vの電圧を印加し、試料厚さ方向 の変位をフリンジカウンタ式レーザ変位計を使用して測 定して算出した。

【0022】図2は、d33 (500kV)の測定例を示す図である。図2に示すように、厚さ1mmの測定試料に、500Vの直流電圧印加時(電界強度500kV/m)の変位量からd33 (500kV)を算出した。下記表1の試料No. 19~26に、母成分とNbを添加した組成物のd33 (500kV)と、-40^{\circ}~170 $^{\circ}$ ~でのaの温度変化率を示す。尚、表中*のついた試料No. は、本発明の範囲外を示している。下記表1から、次の事が読み取れる。すなわち、Nbを添加することで温度特性を維持しつつd33 (500kV)の向上が認められる。d33 (500kV)の向上が認められる。d33 (500kV)の向上が認められる。d33 (500kV)の向上は、Nb添加量が0. 4mol%程度をピークとして徐々に低下する。これらの結果から、本発明の目標とする特性は、Nb添加量が0-0.4mol% (0は除く)の範囲で達成されることがわかる。

【 0 0 2 3 】 (第 2 の実施の形態) 酸化鉛 (P b O)、酸化チタン (T i O₂),酸化ジルコニウム (Z r O₂),酸化ニッケル (N i O),酸化ニオブ (N b₂ O₃),酸化アンチモン (S b₂ O₃)を原料として用い、第 1 の実施の形態と同様に試料を作成,諸特性の評

価を行った。

【0024】下記表1の試料No.27~34に,母成 分とSbを添加した組成物のd33 (500kV)と, -40℃~170℃でのaの温度変化率を示す。下記表 1中*のついた試料No.は、本発明の範囲外を示して いる。下記表1から、以下の事が読み取れる。すなわ ち、Sbを添加することで温度特性を維持しつつ、d3 3 (500kV) の向上が認められる。d33 (500 k V) の向上はSb添加量が0.4mol%程度をピー クとして徐々に低下する。これらの結果から、本発明の 10 目標とする特性は、Sb添加量が0~0.4mol% (0は除く)の範囲で達成されることがわかる。

【0025】 (第3の実施の形態) 酸化鉛 (PbO)、 酸化チタン(Ti〇2),酸化ジルコニウム(Zr O₂),酸化ニッケル (NiO),酸化ニオブ (Nb₂ O5),酸化アンチモン (Sb₂O₃)を原料として用

い、第1の実施の形態と同様に試料を作製、諸特性の評 価を行った。

【0026】下記表1の試料35~42に、母成分とN b, Sbを複合添加した組成物のd33 (500kV) と、-40℃~170℃での ε r の温度変化率を示す。 下記表1中*のついた試料No. は、本発明の範囲外を 示している。下記表1より、以下の事が読み取れる。す なわち、Nb、Sbを複合添加することで温度特性を維 持しつつd 3 3 (5 0 0 k V) の向上が認められる。 d 33 (500kV) の向上は、Nb, Sbのそれぞれの 添加量が0.2mo1%程度をピークとして徐々に低下 する。これらの結果から、本発明の目標とする特性は、 Nb, Sbのそれぞれの添加量が0~0.2mol% (0は除く)の範囲で達成されることがわかる。 [0027]

【表1】 母成分と添加物による圧雷定数と比誘電率の温度変化

備考 試料 No.	各成分			Nb 添加量	Sb添加量	d ₃₂ (500XY)	A 5 7 /2
	a	b	C	(mo1%)	(mol%)	/pm·V-3	Δε1/%
1	43	12	45			530	600
. 2	44	16	40	-		670	170
3	39	21	40	-	-	1250	550
4	50	15		-			170
5	45				= =		180
6	40	25	35			1000	230
7	35	30	35			800	280
8	30	35			-		700
	47. 5	30		_	-		160
10	37. 6	40	22. 5	-	_	750	290
11	55	35	10	· -		470	150
12	50	40	10	_	_	520	160
13	45	45	10	-,		700	170
14.	40	50	10	_		600	270
15	35	55	10	=		520	700
16	51	44	5			420	160
17	46	49	5		_	480	190
18	41	54	5			400	280
19	47. 5	30	22. 6	0. 1	_	72D	160
20	47. 6	30	22. 5	0. 2	-	805	160
21						. 717	160
22					= =		150
23			22. 5	0. 5		570	160
24			22. 5			450	170
							180
							170
			22.5		0.1		150
			22. 5		0.2		160
					0.3		160
				_			150
					0.1		160
							170
							180
					0.0		170
				0.05	0.05		210
							230
							235
							240
							255
							270
					0.3		270
							270
	1 2 3 4 5 6 7 8 9 10 11 12 13 14 15 16 17 18 19 20 21 22	1 43 2 44 3 39 4 50 5 45 6 40 7 35 8 30 9 47.5 10 37.6 11 55 12 50 13 45 14 40 15 35 16 51 17 46 18 41 19 47.5 20 47.6 21 47.5 22 47.5 22 47.5 24 47.5 25 47.5 26 47.5 27 47.5 28 47.5 29 47.5 30 47.5 31 47.5 33 47.5 33 47.5 33 47.5 34 47.5 35 43 36 43 37 43 38 43 39 43 40 43	1 43 12 2 44 16 3 38 21 4 50 15 5 45 20 6 40 25 7 35 30 8 30 35 9 47.5 30 10 37.6 40 11 55 35 12 50 40 13 45 45 14 40 50 15 35 65 16 51 44 17 46 49 18 41 54 17 46 49 18 41 54 19 47.5 30 20 47.6 30 21 47.5 30 21 47.5 30 22 47.5 30 23 47.5 30 24 47.5 30 25 47.5 30 27 47.5 30 28 47.5 30 27 47.5 30 28 47.5 30 29 47.5 30 27 47.5 30 29 47.5 30 21 47.5 30 21 47.5 30 22 47.5 30 23 47.5 30 24 47.5 30 25 47.5 30 27 47.5 30 30 47.5 30 31 47.5 30 31 47.5 30 32 47.5 30 33 47.5 30 34 47.5 30 35 43 34.5 30 36 43 34.5 33 37 43 34.5 33 38 43 34.5 33 38 43 34.5 33 39 43 34.5 33	1 43 12 45 2 44 16 40 3 39 21 40 4 50 15 36 5 45 20 35 6 40 25 35 7 35 30 35 8 30 35 36 9 47.5 30 22.5 10 37.6 40 22.6 11 55 35 10 12 50 40 10 13 45 45 10 14 40 50 10 15 35 55 10 16 51 44 5 17 46 49 5 18 41 54 5 19 47.5 30 22.6 20 47.5 30 22.5 21 47.5 30 22.5 21 47.5 30 22.5 2	1 43 12 45 — 2 44 16 40 — 3 39 21 40 — 4 60 15 35 — 5 45 20 35 — 6 40 25 35 — 7 35 30 35 — 8 30 35 36 — 9 47 5 30 22 5 — 10 37 6 40 22 6 — 11 55 35 10 — — 12 50 40 10 — — 12 50 40 10 — — 13 45 45 10 — — 15 35 55 10 — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — </td <td>1 43 12 45 — — 2 44 16 40 — — 3 38 21 40 — — 4 60 15 35 — — 5 45 20 35 — — 6 40 25 35 — — 7 35 30 35 — — 8 30 35 35 — — 9 47.5 30 22.5 — — 10 37.6 40 22.5 — — 11 55 35 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10</td> <td>1 43 12 45 — — 530 2 44 16 40 — — 670 3 39 21 40 — — 1250 4 50 15 36 — — 450 5 45 20 35 — — 1000 7 35 30 35 — — 800 8 30 35 35 — — 800 9 47.5 30 22.5 — — 700 9 47.5 30 22.5 — — 750 11 55 35 10 — — 470 12 50 40 10 — — 520 12 50 40 10 — — 520 12 50 40 10 — — 500 13 45 45 10 — — 500 <t< td=""></t<></td>	1 43 12 45 — — 2 44 16 40 — — 3 38 21 40 — — 4 60 15 35 — — 5 45 20 35 — — 6 40 25 35 — — 7 35 30 35 — — 8 30 35 35 — — 9 47.5 30 22.5 — — 10 37.6 40 22.5 — — 11 55 35 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10 — — — 12 50 40 10	1 43 12 45 — — 530 2 44 16 40 — — 670 3 39 21 40 — — 1250 4 50 15 36 — — 450 5 45 20 35 — — 1000 7 35 30 35 — — 800 8 30 35 35 — — 800 9 47.5 30 22.5 — — 700 9 47.5 30 22.5 — — 750 11 55 35 10 — — 470 12 50 40 10 — — 520 12 50 40 10 — — 520 12 50 40 10 — — 500 13 45 45 10 — — 500 <t< td=""></t<>

*印は本発明の範囲外

【0028】 (第4の実施の形態) 酸化鉛 (Pb〇), 酸化チタン(TiO₂),酸化ジルコニウム(Zr O₂),酸化ニッケル (NiO),酸化ニオブ (Nb₂ O_s)、酸化アンチモン(Sb₂O₃)、炭酸マンガン (MnCO。) を原料として用い、目的組成となるよう 50

に秤量し、第1の実施の形態と同様に試料を作成、-4 0 ℃, 1 7 0 ℃ それぞれでの比抵抗を測定した。その結 果の一例を図3に示す。図3から、恒温領域では比抵抗 が低下するものの、MnOを極微量添加するだけで、比 抵抗が顕著に向上し、本発明の目標値を満足することが

7

わかる。また、MnOの添加量は、0.05wt%を超えると、それ以上の比抵抗向上効果は望め無いことがわかった。MnOの過剰な添加は、圧電定数などの圧電特性を劣化させる傾向もあるため、0.05wt%以下が、本発明の目標に対して適当な値であると判断できる。

[0029]

【発明の効果】以上説明したように、本発明は、高電圧 印加時の圧電歪定数が大きく、かつ、比誘電率の温度変 化が小さく、高温度範囲での電気抵抗率も大きいことか 10 ら、広い温度範囲で安定な特性を有する圧電磁器材料を

提供でき、アクチュエータ用材料として極めて有用である。

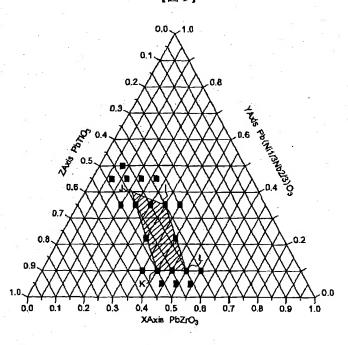
【図面の簡単な説明】

【図1】本発明の圧電磁器組成物の母成分の組成範囲を 三角座標で示す図である。

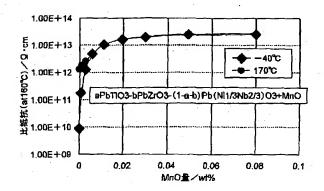
【図2】本発明の第1の実施の形態における, d 3 3 (500kV) 測定方法の概念を示す図であり, 印加電圧と圧電変位の関係を示す図である。

【図3】本発明の第4の実施の形態による圧電磁器組成物のMnO添加量と, 比抵抗の関係を示す図である。

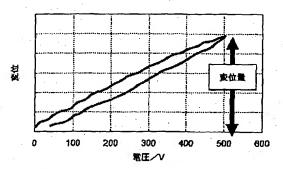
【図1】



【図3】



【図2】



フロントページの続き

- (72)発明者 間宮 洋一 宮城県仙台市太白区郡山六丁目7番1号 株式会社トーキン内
- (72)発明者 川上 祥広 兵庫県宍栗郡山崎町須賀沢231番地 トー キンセラミクス株式会社内
- F ターム(参考) 4G031 AA11 AA12 AA14 AA19 AA23 AA32 AA34 BA09 BA10 GA02

PIEZOELECTRIC CERAMIC COMPOSITION

Patent Number:

JP2001302350

Publication date:

2001-10-31

Inventor(s):

ISE OSAMU; MAMIYA YOICHI; KAWAKAMI

Applicant(s):

TOKIN CORP;; TOKIN CERAMICS CORP

Requested Patent:

☐ JP2001302350

Application

JP20000117463 20000419

Priority Number(s):

IPC Classification:

C04B35/49; H01L41/187

EC Classification:

Equivalents:

Abstract

PROBLEM TO BE SOLVED: To provide a piezoelectric ceramic composition having a large piezoelectric displacement particularly under a high electric field, a small temperature change of specific dielectric constant and an excellent insulation property.

SOLUTION: The piezoelectric ceramic composition is composed of a mother component expressed by a composition formula, aPbTiO3+bPbZrO3+cPb(Ni1/3 Nb2/3)O3, (a+b+c=100) and having a composition range existing on a line formed by connecting composition points of point I, point J, point K and point L in fig. 1 and in the region surrounded by the 4 points, in which 0-0.4 mol% (excluding 0) at least one kind of Sb and Nb per total quantity is added. The composition exhibits >=500 pm/V piezoelectric displacement when 500 kV/m DC electric field is applied in the same direction as the polarization axis and has <=300% temperature change of the specific dielectric constant in the temperature range of (-40)-170 deg.C.

Data supplied from the esp@cenet database - 12

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

CLAIMS

[Claim(s)]

[Claim 1] Empirical formula aPbTiO3+bPbZrO3+cPb (nickel1/3Nb 2/3) I points [in / drawing 1 / it is expressed with O3 (a+b+c=100) and / in the composition range] (a= 35-mol% and b= 30-mol% and c= 35-mol%), J point (a= 44-mol% and b= 16-mol% and c= 40-mol%), K points (a= 50-mol% and b= 40-mol% and c= 10-mol%), Use as a mother component the range made into the field surrounded by the line top which connects L forming points (a= 40-mol% and b= 50-mol% and c= 10-mol%), and these four points, and a total amount is received. When it is the constituent of Sb and the Nb(s) which added a kind in [0-0.4 mol] % (except for 0) at least and 500kV [/m] direct-current electric field are impressed in the same direction as a polarization shaft The piezoelectric-ceramics constituent which ****** displacement shows 500 or more pm/V, and is characterized by the temperature change of specific inductive capacity being 300% or less in [-40 degree] C-170 degrees C.

[Claim 2] The piezoelectric-ceramics constituent which converts Mn into the oxide expressed with MnO to a total amount in a piezoelectric-ceramics constituent according to claim 1, contains at a 0 - 0.05wt% (0 does not contain) rate, and is characterized by the specific resistance in -40 degrees C - 170 degrees C being more than 1.0x1011-ohmcm.

JAPANESE [JP,2001-302350,A]

<u>CLAIMS</u> DETAILED DESCRIPTION <u>TECHNICAL FIELD PRIOR ART EFFECT OF THE INVENTION TECHNICAL PROBLEM MEANS DESCRIPTION OF DRAWINGS DRAWINGS</u>

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2. **** shows the word which can not be translated.
- 3. In the drawings, any words are not translated.

PRIOR ART

[Description of the Prior Art] Conventionally, as a piezoelectric-ceramics material, since a piezoelectric constant is size, the electrostrictive ceramics (it is hereafter called PZT system electrostrictive ceramics) which contains PbTiO3 and PbZrO3 as a principal component, and the multicomponent system PZT system electrostrictive ceramics which made compound perovskites dissolve as the third fourth component are widely used as a material for actuators by making a piezoelectric transducer into the start, the material of these systems -- general -- composition near the mol photograph pick phase boundary (MPB) -- setting -- piezo-electricity, such as a piezoelectric constant (d constant), -- since the property which contributes to a variation rate improves, as a charge of bitter taste CHUE evening material, piezoelectric-ceramics material of composition of the first half near the MPB is put in practical use widely

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DESCRIPTION OF DRAWINGS

[Brief Description of the Drawings]

[Drawing 1] It is drawing showing the composition range of the mother component of the piezoelectric-ceramics constituent of this invention by the triangular coordinate.

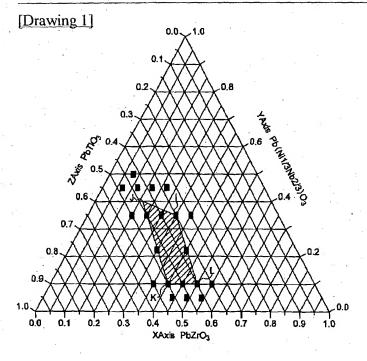
[Drawing 2] It is drawing in the gestalt of operation of the 1st of this invention showing the concept of d33 (500kV) measuring method, and is drawing showing the relation of the piezo-electric displacement by applied voltage.

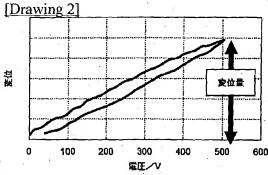
[Drawing 3] It is drawing showing the relation of specific resistance with the MnO addition of the piezoelectric-ceramics constituent by the gestalt of operation of the 4th of this invention.

Japan Patent Office is not responsible for any damages caused by the use of this translation.

- 1. This document has been translated by computer. So the translation may not reflect the original precisely.
- 2.**** shows the word which can not be translated.
- 3.In the drawings, any words are not translated.

DRAWINGS





[Drawing 3]

